

日 本 国 特 許 庁  
JAPAN PATENT OFFICE

22.10.2004

REC'D 11 NOV 2004

WIPO 記載され

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出 願 年 月 日  
Date of Application: 2003年10月29日

出 願 番 号  
Application Number: 特願2003-368715  
[ST. 10/C]: [JP2003-368715]

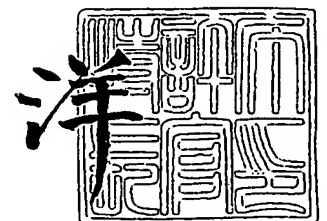
出 願 人  
Applicant(s): 住友電気工業株式会社

PRIORITY DOCUMENT  
SUBMITTED OR TRANSMITTED IN  
COMPLIANCE WITH  
RULE 17.1(a) OR (b)

2004年10月13日

特許庁長官  
Commissioner,  
Japan Patent Office

小 川



【書類名】 特許願  
【整理番号】 103I0237  
【提出日】 平成15年10月29日  
【あて先】 特許庁長官 殿  
【国際特許分類】 C04B 35/58 102  
C04B 35/52  
C04B 35/56

【発明者】  
【住所又は居所】 兵庫県伊丹市昆陽北一丁目1番1号 住友電気工業株式会社伊丹製作所内  
【氏名】 上野 友之

【発明者】  
【住所又は居所】 兵庫県伊丹市昆陽北一丁目1番1号 住友電気工業株式会社伊丹製作所内  
【氏名】 吉村 雅司

【特許出願人】  
【識別番号】 000002130  
【氏名又は名称】 住友電気工業株式会社

【代理人】  
【識別番号】 100116713  
【弁理士】  
【氏名又は名称】 酒井 正己

【選任した代理人】  
【識別番号】 100078994  
【弁理士】  
【氏名又は名称】 小松 秀岳

【選任した代理人】  
【識別番号】 100094709  
【弁理士】  
【氏名又は名称】 加々美 紀雄

【選任した代理人】  
【識別番号】 100117145  
【弁理士】  
【氏名又は名称】 小松 純

【手数料の表示】  
【予納台帳番号】 165251  
【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】  
【物件名】 特許請求の範囲 1  
【物件名】 明細書 1  
【物件名】 要約書 1  
【包括委任状番号】 0107279

**【書類名】 特許請求の範囲****【請求項 1】**

平均結晶粒径が 30 nm 以下の、炭素を主成分とする相とセラミックス相（但し、炭素を除く）とからなることを特徴とするセラミックス複合材料。

**【請求項 2】**

上記炭素を主成分とする相の含有量が 2～98 wt %であることを特徴とする請求項 1 記載のセラミックス複合材料。

**【請求項 3】**

研磨後表面のオープンポア率が 1 % 以下であることを特徴とする請求項 1 又は 2 記載のセラミックス複合材料。

**【請求項 4】**

セラミックス相が Al, Si, Ti, Zr, Hf, V, Nb, Ta, Cr, Mo, W の窒化物、炭化物、酸化物、複合窒化物、複合炭化物、複合酸化物、炭窒化物、酸窒化物、炭窒酸化物及び炭酸化物よりなる群から選ばれる少なくとも 1 種により構成されることを特徴とする請求項 1～3 のいずれかに記載のセラミックス複合材料。

**【請求項 5】**

平均粒径が 30 nm 以下の、セラミックス粉末（但し、炭素粉末を除く）と炭素粉末との混合粉末を成形し、得られた成形体を非酸化性雰囲気中で、焼結温度 800～1500℃、焼結圧力 200 MPa 以上で焼結することを特徴とする、平均結晶粒径 30 nm 以下の、炭素を主成分とする相とセラミックス相とからなるセラミックス複合材料の製造方法。

**【請求項 6】**

前記セラミックス粉末が、Al, Si, Ti, Zr, Hf, V, Nb, Ta, Cr, Mo, W から選ばれる少なくとも 1 種の金属の窒化物、炭化物及び酸化物、複合窒化物、複合炭化物、複合酸化物、炭窒化物、酸窒化物、炭窒酸化物及び炭酸化物よりなる群から選ばれる 1 種以上であることを特徴とする請求項 5 記載の平均結晶粒径 30 nm 以下の、炭素を主成分とする相とセラミックス相とからなるセラミックス複合材料の製造方法。

**【請求項 7】**

混合粉末が更に Al, Si, Ti, Zr, Hf, V, Nb, Ta, Cr, Mo, W から選ばれる少なくとも 1 種の金属を含むことを特徴とする請求項 5 または 6 記載の平均結晶粒径 30 nm 以下の、炭素を主成分とする相とセラミックス相とからなるセラミックス複合材料の製造方法。

## 【書類名】明細書

【発明の名称】セラミックス複合材料およびその製造方法

## 【技術分野】

## 【0001】

本発明は、各種構造部材や切削工具、摺動部材、モールド型材料等に使用される高耐摩耗・低摩擦のセラミック材料として、室温から中低温領域で優れた機械的特性を有するセラミックス複合材料及びその製造方法に関する。

## 【背景技術】

## 【0002】

従来、窒化ケイ素等のセラミック材料にC等の固体潤滑性粒子を分散させ、摩擦係数や比摩耗量を改善した材料が知られている。

例えば、特許文献1には窒化ケイ素と窒化チタンならびに0.5～20wt%のグラファイト、カーボンの複合材料により、摩擦特性や耐摩耗特性に優れた材料が報告されている。しかし、特許文献1に記載の条件で粉末の焼結を試みた結果、SEMを用いて2000倍で観察を行ったところオープンポア率が3%以上と大きく直径20 $\mu$ m以上のポアが多数観察され、型として使用することは不可能であることが判明した。

## 【0003】

また、特許文献2にはアルミナ、およびジルコニアの粉末に耐酸化性合金としてC、Cr、Mo、W、Al、Ti、Niを0.5～6wt%含有する高靱性材料が報告されているが、Cの含有量が0.1～0.2wt%と少なく、型としての潤滑性に欠ける。

## 【0004】

そして、特許文献3には炭化ケイ素に粒径5 $\mu$ m以上の炭素を2～50wt%添加した材料が耐摩耗性に優れると報告されており、特許文献4には炭化チタンマトリックス中に平均粒径3～6 $\mu$ mのグラファイトを3～30wt%分散した材料が報告されている。しかし、炭素の平均粒径が30nmよりも100倍以上大きく、所望の形状に加工した際に表面粗さが粒径の影響を受け、平均面粗さ5nm以下の鏡面形状を得ることが困難である。

## 【0005】

さらに、特許文献5には非酸化物系セラミックスにグラファイト、BNを分散させ境界層に鉄の化合物（酸化物、ケイ化物等）を介在させた材料が報告されているが、鉄を含有するために酸化による劣化や、高温での安定性に欠ける等、型材としての使用には適さない。

## 【0006】

【特許文献1】特開2003-34580号公報

【特許文献2】特開昭60-100646号公報

【特許文献3】特開平09-87029号公報

【特許文献4】特開平05-301773号公報

【特許文献5】特開平10-231174号公報

## 【発明の開示】

## 【発明が解決しようとする課題】

## 【0007】

本発明は、上記の事情に鑑み、室温から中高温域で優れた機械的特性を有する他、ガラス、樹脂、セラミックス等との高い離型性を有するセラミックス複合焼結体及びその製造方法を提供するものである。

## 【課題を解決するための手段】

## 【0008】

本発明者等は、検討を重ねた結果、炭素を主成分とする相を含有するセラミックス複合材料において、該セラミックス複合材料の平均結晶粒径を30nm以下とすることにより上記課題を解決することができることを見いだして本発明を完成したものである。そして、本発明は次の構成を有する。

## 【0009】

- (1) 平均結晶粒径が30 nm以下の、炭素を主成分とする相とセラミックス相（但し、炭素を除く）とからなることを特徴とするセラミックス複合材料。
- (2) 上記炭素を主成分とする相の含有量が2～98 wt %であることを特徴とする上記(1)のセラミックス複合材料。
- (3) 研磨後表面のオープンポア率が1 %以下であることを特徴とする上記(1)、(2)のセラミックス複合材料。
- (4) セラミックス相がAl, Si, Ti, Zr, Hf, V, Nb, Ta, Cr, Mo, Wの窒化物、炭化物、酸化物、複合窒化物、複合炭化物、複合酸化物、炭窒化物、酸窒化物、炭窒酸化物及び炭酸化物よりなる群から選ばれる少なくとも1種により構成されることを特徴とする上記(1)～(3)のセラミックス複合材料。
- (5) 平均粒径が30 nm以下の、セラミックス粉末（但し、炭素粉末を除く）と炭素粉末との混合粉末を成形し、得られた成形体を非酸化性雰囲気中で、焼結温度800～1500℃、焼結圧力200 MPa以上で焼結することを特徴とする、平均結晶粒径30 nm以下の、炭素を主成分とする相とセラミックス相とからなるセラミックス複合材料の製造方法。
- (6) 前記セラミックス粉末が、Al, Si, Ti, Zr, Hf, V, Nb, Ta, Cr, Mo, Wから選ばれる少なくとも1種の金属の窒化物、炭化物及び酸化物、複合窒化物、複合炭化物、複合酸化物、炭窒化物、酸窒化物、炭窒酸化物及び炭酸化物よりなる群から選ばれる1種以上であることを特徴とする上記(5)の平均結晶粒径30 nm以下の、炭素を主成分とする相とセラミックス相とからなるセラミックス複合材料の製造方法。
- (7) 混合粉末が更にAl, Si, Ti, Zr, Hf, V, Nb, Ta, Cr, Mo, Wから選ばれる少なくとも1種の金属を含むことを特徴とする上記(5)、(6)の平均結晶粒径30 nm以下の、炭素を主成分とする相とセラミックス相とからなるセラミックス複合材料の製造方法。

## 【発明の効果】

## 【0010】

本発明のセラミックス複合材料は、耐摩耗性、低摩擦性に優れると共に、ガラス、樹脂、セラミックスに対する高い離型性を有するという効果を奏する。

## 【発明を実施するための最良の形態】

## 【0011】

本発明は粒径30 nm以下の、炭素を主成分とする相とセラミックス相とからなることを特徴とするセラミックス複合材料である。このセラミックス複合材料を構成する成分の内、炭素を主成分とする相がガラス、樹脂、セラミックス等と高い離型性を示す。この際に平均結晶粒径が30 nm以上の場合は、所望の形状に加工した際に平均面粗さが大きく鏡面形状を得ることが出来ない。

## 【0012】

また、本発明における炭素とは構成物質が炭素からなるものであればよく、例えば、グラファイト(C)、グラッシーカーボン(GC)、ダイヤモンド、カーボンナノチューブ(CNT)、フラーレン(C<sub>60</sub>)等から適宜選択することができる。その炭素の含有量は2～98 wt %であることが望ましく、この含有量より少ない場合は離型性が低下するため好ましくなく、この含有量より多い場合は焼結しないため同様に好ましくない。この炭素の含有量は30～80 wt %であることが好ましく、40～60 wt %であることが特に好ましい。炭素含有量がこの数値範囲にあれば、ガラス、樹脂、セラミックス等との離型性が一層向上する。

## 【0013】

本発明のセラミックス複合材料におけるセラミックス相は、Al, Si, Ti, Zr, Hf, V, Nb, Ta, Cr, Mo, Wの窒化物または炭化物または酸化物から選ばれる少なくとも1種によって形成されることが望ましい。また、セラミックス相は上記金属の複合窒化物、複合炭化物、複合酸化物であってもよく、また上記金属の炭窒化物、酸窒化

物、炭窒酸化物、炭酸化合物であってもよい。セラミックス相は成形される相手材によって1種類以上を便宜選択することができ、その含有量は2~98wt%であることが望ましい。また、必要に応じて焼結性をよくするために公知の焼結助剤を用いても良いが、酸化物系の焼結助剤の添加量を多くすると炭素との反応が激しくなり、緻密な材料を製造しづらくなり機械的特性が低下するために好ましくない。

#### 【0014】

本発明のセラミックス複合材料は、平均粒径30nm以下の、Al, Si, Ti, Zr, Hf, V, Nb, Ta, Cr, Mo, Wの窒化物、炭化物及び酸化物、複合窒化物、複合炭化物、複合酸化物、炭窒化物、酸窒化物、炭窒酸化物及び炭酸化合物の少なくとも1種類のセラミックス粉末と炭素粉末との混合粉末を成形し、得られた成形体を非酸化性雰囲気中で、焼結温度800~1500℃、焼結圧力200MPa以上で焼結することによって得られる。非酸化性雰囲気としては、真空雰囲気又はH<sub>2</sub>、N<sub>2</sub>、Ar等の不活性ガス雰囲気を選択することができるが、真空雰囲気が好ましい。また、上記混合粉末は更にAl, Si, Ti, Zr, Hf, V, Nb, Ta, Cr, Mo, Wから選ばれる少なくとも1種の金属を含んでいてもよい。これらの金属は混合粉末中の炭素と反応して炭化物を形成するか、又は、非酸化性雰囲気がN<sub>2</sub>であれば、N<sub>2</sub>と反応して窒化物を形成する。また、一部は混合中にメカノケミカル反応により炭化物か窒化物等を形成する場合もある。

#### 【0015】

焼結温度が800℃未満の場合は、焼結反応が促進されずにセラミックス複合材料を得ることが困難となる。また、1500℃を超える場合は、焼結反応が促進され過ぎて粒径が粗大化し機械的特性が低下する。焼結温度は1000~1400℃が特に好適である。更に、焼結圧力が200MPa未満の場合は、焼結反応が促進されずにセラミックス複合材料を得ることができない。好適な圧力は、500MPa以上である。

#### 【0016】

次に実施例を挙げて本発明を詳細に説明する。

実施例において用いた測定方法は次の通りである。

##### (1) 粉末の平均粒径の測定

TEM (透過電子顕微鏡: 日立製 H-9000UHR III) を用いた。

TEMで得られた画像の任意のエリア内から、無作為に100個の粉末粒子を抜き取り、粒径を測定して、その平均を平均粉末粒径とした。

その平均を平均粉末粒径とした。

##### (2) 平均結晶粒径の測定

TEM (透過電子顕微鏡: 日立製 H-9000UHR III) を用いた。

TEMで得られた画像の任意の場所において、粒子50個分を通る直線を引き、その長さを粒子数で割ることにより粒子径を求めた。この作業を任意の場所5個所で行い、その平均を平均結晶粒子径とした。

##### (3) オープンポア率の測定

水銀ポロシメータ (島津製作所製 9420) を用いた。

ポアに水銀を圧入し、圧入された水銀の容積から細孔容積、細孔径を計算する。

##### (4) 曲げ強度の測定

万能材料試験機 (インストロン製 5585) を用いた。

3点曲げ試験のデータを [JIS R 1601] に準じて計算する。

#### 【実施例1】

##### 【0017】

市販の平均粒径0.5μmのSi<sub>3</sub>N<sub>4</sub>粉末に、焼結助剤として2.5wt%のY<sub>2</sub>O<sub>3</sub>粉末と1wt%のAl<sub>2</sub>O<sub>3</sub>粉末を加え、更に平均粒径0.5μmの金属Zr粉末を20wt%、平均粒径5μmのグラファイト粉末を40wt%添加した粉末を0.1MPaの窒素雰囲気中において、Si<sub>3</sub>N<sub>4</sub>製ボールを用いたボールミル装置により加速度150Gで12時間かけて混合を行った。

##### 【0018】

得られた二次複合粒子粉末をXRDにて定性分析を行ったところ、 $\text{Si}_3\text{N}_4$ 、 $\text{ZrN}$ 、 $\text{ZrCN}$ 、 $\text{ZrC}$ 及びCのブロードなピークを確認することができた。また、この二次複合粒子粉末を透過電子顕微鏡で観察した結果、平均粒径は30nm以下であった。

#### 【0019】

次に上記のようにして得られた二次複合粒子粉末を用いて、表1に示す条件で真空雰囲気中で焼結してセラミックス複合材料を得た。この際の温度測定は、ダイス表面の温度を二色温度計で測定した。

#### 【0020】

【表1】

焼結時に採用した温度・圧力条件	
焼結温度	焼結圧力
800°C	200MPa
1000°C	500MPa
1200°C	1000MPa
1400°C	5000MPa
1500°C	10000MPa
1600°C*	

\*:比較例

#### 【0021】

得られたセラミックス複合材料に研削、ラッピング処理を施した後、透過型電子顕微鏡を用いて各セラミックス複合材料につき任意の10箇所について平均結晶粒径の測定を実施した。また、水銀ポロシメータを用いてオープンポア率の測定を実施した。以上の結果を表2に示す。

#### 【0022】

【表2】

		焼結圧力(MPa)									
		200		500		1000		5000		10000	
		平均結晶 粒径 (nm)	オープン ポア率 (%)	平均結晶 粒径 (nm)	オープン ポア率 (%)	平均結晶 粒径 (nm)	オープン ポア率 (%)	平均結晶 粒径 (nm)	オープン ポア率 (%)	平均結晶 粒径 (nm)	オープン ポア率 (%)
焼結温度 (°C)	800	17	0.4	15	0.4	10	0.3	7	0.2	6	0.2
	1000	18	0.3	15	0.2	11	0.2	9	0.2	7	0.1
	1200	21	0.2	17	0.2	14	0.1	11	0.1	9	0.1
	1400	24	0.2	18	0.2	15	0.1	14	0.1	13	0.1
	1500	29	0.5	25	0.4	22	0.4	19	0.3	16	0.3
	1600*	103	2.2	96	2.1	81	1.9	60	1.8	47	1.7

\*:比較例

#### 【0023】

表2の結果より、焼結温度800~1500°C、焼結圧力200~5000MPaの条件を用いて得たセラミックス複合材料の平均結晶粒径は30nm以下であることが判明した。焼結温度が1600°Cを超えると粒成長が著しく促進されて平均結晶粒径が30nmより大きくなり、セラミックス複合材料表面のラップ研磨面の平均面粗さが所望の精度を保つことができなかった。

## 【0024】

表2の結果より、上記焼結条件を用いた焼結体のオープンポア率は1%未満と良好であることが判明した。オープンポア率が1%より大きくなると、例えばガラス成形型として使用した場合に、ガラスがポア部分に入り込み離型性や転写面に突起が発生する等の問題が発生する。

## 【実施例2】

## 【0025】

市販の平均粒径 $0.5\mu\text{m}$ の $\text{Si}_3\text{N}_4$ 粉末に、焼結助剤として2.5wt%の $\text{Y}_2\text{O}_3$ 粉末と1wt%の $\text{Al}_2\text{O}_3$ 粉末を加え、更に平均粒径 $0.5\mu\text{m}$ の金属 $\text{Zr}$ 粉末を20wt%を加えた後に、平均粒径 $5\mu\text{m}$ のグラファイト粉末を表3に示す割合を加えて混合した粉末を、 $0.1\text{MPa}$ の窒素雰囲気中において、 $\text{Si}_3\text{N}_4$ 製ボールを用いたボールミル装置により加速度 $150\text{G}$ で12時間かけて混合を行った。

## 【0026】

## 【表3】

試験No.	焼結粉末中に添加した グラファイト量 (wt%)
2-1*	1
2-2	2
2-3	20
2-4	40
2-5	60
2-6	80
2-7	98
2-8*	99

\*: 比較例

## 【0027】

得られた二次複合粒子粉末をXRDにて定性分析を行ったところ、 $\text{Si}_3\text{N}_4$ 、 $\text{ZrN}$ 、 $\text{ZrCN}$ 、 $\text{ZrC}$ 及びCのブロードなピークを確認することができた。また、この二次複合粒子粉末を透過電子顕微鏡で観察した結果、平均粒径は $30\text{nm}$ 以下であった。

## 【0028】

次に前記二次複合粒子粉末を用いて、焼結温度 $1200^\circ\text{C}$ /焼結圧力 $1000\text{MPa}$ の条件で真空雰囲気中で焼結してセラミックス複合材料を得た。この際の温度測定は、ダイス表面の温度を二色温度計で測定した。

## 【0029】

得られたセラミックス複合材料に研削、ラッピング処理を施した後、平均結晶粒径、オープンポア率、曲げ強度評価を実施した。また、光学ガラスを型成形した際の転写精度と離型性を確認するために、Helima社製Pyrexガラスを用いて評価を行った。評価方法は、 $\Phi 20\text{mm}$ に切り出したのち表面ラップ研磨を施した本セラミックス複合材料で、 $\Phi 18\text{mm}$ の上記Pyrexガラスを成形温度 $720^\circ\text{C}$ 、成形圧力 $10\text{MPa}$ 条件でプレスした。500回の成形試験を行い、成形後のPyrexガラスに欠け、割れ、くもりがなく、面粗さの転写精度が95%以上を良好とした。全数良好なら離型性100%と定義する。以上の結果を表4に示す。

## 【0030】



【表 4】

試験No.	グラファイト量 (wt%)	オープンポア率 (%)	平均粒径 (nm)	曲げ強度 (MPa)	Pyrexガラスの 離型性(%)
2-1*	1	1.4	53	1350	23
2-2	2	0.4	28	1326	64
2-3	20	0.2	19	1107	99
2-4	40	0.1	14	863	100
2-5	60	0.2	15	620	100
2-6	80	0.3	15	377	98
2-7	98	0.6	17	134	96
2-8*	99	焼結せず	焼結せず	焼結せず	焼結せず

Pyrexガラスの : 720°C/10MPaの加圧条件で、60secプレスした。  
離型性試験 テスト回数n=500

## 【0031】

表4の結果より、グラファイト含有量2～98wt%のセラミックス複合材料の場合、オープンポア率1%未満、平均粒径30nm以下を満たした。更にPyrexガラスとの離型性もグラファイト含有率20～98wt%では95%以上と非常に良好であり、含有率2%でも離型性が60%以上であり、型として十分使用できる結果が得られた。またグラファイト含有量1wt%の場合は、離型性が非常に悪化した。またグラファイト含有量90wt%を超えると焼結が困難となり、含有量98wt%では数回に1回は焼結体が製造できるが、含有量99wt%を超えると全く焼結体を得ることが不可能となる。

## 【実施例3】

## 【0032】

表5に示すように40wt%の平均粒径0.5μmのセラミックス粉末(1)、20wt%の平均粒径0.5μmのセラミックス粉末(2)、残部の平均粒径5μm以下のカーボン粉末及び必要に応じて加える焼結助剤を表5に示す組成で配合し、ボールミルを用いて加速度150Gで12時間かけて混合し、混合粉末を得た。

## 【0033】

## 【表5】

試験No.	セラミックス粉末(1)	セラミックス粉末(2)	カーボン	焼結助剤
3-1	SiC	ZrCN	C	1wt%Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
3-2	Si <sub>3</sub> N <sub>4</sub>	TiCN	GC	2.5wt%Y <sub>2</sub> O <sub>3</sub> +1wt%Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
3-3	AlN	CrN	C	0.6wt%Y <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
3-4	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	MoO <sub>2</sub>	C	-
3-5	3Y-ZrO <sub>2</sub> *	WC	GC	-
3-6	SiC	VN	GC	1wt%Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
3-7	Si <sub>3</sub> N <sub>4</sub>	TiCO	C	2.5wt%Y <sub>2</sub> O <sub>3</sub> +1wt%Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
3-8	スピネル	NbHfC	C <sub>60</sub>	0.6wt%Y <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
3-9	β-サイアロン	TaNbC	CNT	-
3-10	ムライト	TaNbN	Cブラック	-

\*) 3Y-ZrO<sub>2</sub> : 3wt%のY<sub>2</sub>O<sub>3</sub>で安定化したZrO<sub>2</sub>

## 【0034】

得られた二次複合粒子粉末を透過電子顕微鏡で観察した結果、平均粒径は30nm以下であった。

## 【0035】

次に前記二次複合粒子粉末を用いて焼結温度1200℃/焼結圧力1000MPaの条件で真空雰囲気中で焼結してセラミックス複合材料を製造した。この際の温度測定は、ダイス表面の温度を二色温度計で測定した。

得られたセラミックス複合材料に研削、ラッピング処理を施した後、オープンポア率、平均粒径、曲げ強度評価を実施した。更にHelima社製Pyrex光学ガラスを型成形した際の離型性評価を確認するため、Pyrexガラスを720℃/10MPaの条件でプレスした後の離型状態を実施例2と同様に500回の成形試験を行い評価した。以上の結果を表6に示す。

## 【0036】

【表6】

試験No.	オープンポア率 (%)	平均粒径 (nm)	曲げ強度 (MPa)	Pyrexガラスの 離型性(%)*
3-1	0.2	15	514	100
3-2	0.1	14	860	100
3-3	0.2	16	508	100
3-4	0.1	20	341	100
3-5	0.1	14	815	100
3-6	0.1	13	508	100
3-7	0.1	16	860	100
3-8	0.2	15	418	100
3-9	0.2	21	547	100
3-10	0.1	18	351	100

\* Pyrexガラスの : 720℃/10MPaの加圧条件で、60secプレスする。  
離型性試験 テスト回数n=500

## 【実施例4】

## 【0037】

表7に示すような平均粒径0.5μmのセラミックス粉末を用い、残部を平均粒径5μm以下のカーボン粉末とし、これに必要な応じて焼結助剤を加えて表7に示す組成の配合とし、ボールミル装置を用いて加速度150Gで12時間かけて混合し、混合粉末を得た。

得られた二次複合粒子粉末を透過電子顕微鏡で観察した結果、平均粒径は30nm以下であった。

## 【0038】

【表 7】

セラミックス粉末と用いた焼結助剤		グラファイト量 (wt%)
セラミックス粉末	焼結助剤	
SiC	1wt%Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1*
Si <sub>3</sub> N <sub>4</sub>	2.5wt%Y <sub>2</sub> O <sub>3</sub> +1wt%Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	2
AlN	0.6wt%Y <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	10
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	-	20
3Y-ZrO <sub>2</sub>	-	40
		60
		80
		90
		98
		99*

\*) 3Y-ZrO<sub>2</sub> : 3wt%のY<sub>2</sub>O<sub>3</sub>で安定化したZrO<sub>2</sub>

\*: 比較例

#### 【0039】

次に前記複合粉末を焼結温度1200℃/焼結圧力1000MPaの条件で、セラミックス粉末がSi<sub>3</sub>N<sub>4</sub>、AlNの場合はN<sub>2</sub>ガス雰囲気中で、また、セラミックス粉末がSiC、Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>、3Y-ZrO<sub>2</sub> (3wt%のY<sub>2</sub>O<sub>3</sub>で安定化したZrO<sub>2</sub>) の場合はArガス雰囲気中でそれぞれ焼結してセラミックス複合材料を得た。この際の温度測定は、ダイス表面の温度を二色温度計で測定した。

#### 【0040】

得られたセラミックス複合材料に研削、ラッピング処理を施した後、オープンポア率、平均粒径、曲げ強度評価を実施した。また、光学ガラスを型成形した際の転写精度と離型性を確認するために、Helima社製Pyrexガラスを用いて実施例2と同様に500回の成形試験を行って評価した。以上の結果を表8に示す。

#### 【0041】

【表 8】

オープンポア率 (%)		グラファイト含有量(%)									
		1*	2	10	20	40	60	80	90	98	99*
セラミックス粉末	SiC	1.4	0.5	0.2	0.1	0.1	0.1	0.2	0.3	0.7	焼結せず
	Si <sub>3</sub> N <sub>4</sub>	1.4	0.4	0.2	0.1	0.1	0.1	0.2	0.2	0.6	焼結せず
	AlN	1.6	0.6	0.3	0.2	0.2	0.2	0.3	0.3	0.7	焼結せず
	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1.5	0.6	0.3	0.2	0.1	0.1	0.2	0.2	0.8	焼結せず
	3Y-ZrO <sub>2</sub>	1.4	0.4	0.2	0.1	0.1	0.1	0.2	0.3	0.6	焼結せず

\*: 比較例

平均粒径 (nm)		グラファイト含有量(%)									
		1*	2	10	20	40	60	80	90	98	99*
セラミックス粉末	SiC	52	26	20	17	15	16	17	19	21	焼結せず
	Si <sub>3</sub> N <sub>4</sub>	54	24	18	15	14	14	15	17	20	焼結せず
	AlN	62	27	19	17	16	16	17	17	22	焼結せず
	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	60	30	21	18	17	17	18	18	24	焼結せず
	3Y-ZrO <sub>2</sub>	56	26	19	16	14	14	15	16	21	焼結せず

\*: 比較例

曲げ強度 (MPa)		グラファイト含有量(%)									
		1*	2	10	20	40	60	80	90	98	99*
セラミックス粉末	SiC	780	767	715	650	520	390	260	195	130	焼結せず
	Si <sub>3</sub> N <sub>4</sub>	1265	1242	1152	1040	815	589	364	252	139	焼結せず
	AlN	530	522	490	449	368	288	207	166	126	焼結せず
	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	775	762	711	646	517	389	260	195	131	焼結せず
	3Y-ZrO <sub>2</sub>	1210	1189	1103	995	780	566	351	243	136	焼結せず

\*: 比較例

Pyrexガラスの 離型性(%)		グラファイト含有量(%)									
		1*	2	10	20	40	60	80	90	98	99*
セラミックス粉末	SiC	24	65	84	98	100	100	100	100	93	焼結せず
	Si <sub>3</sub> N <sub>4</sub>	20	61	81	99	100	100	100	100	95	焼結せず
	AlN	21	63	79	93	100	100	100	98	91	焼結せず
	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	18	60	75	90	100	100	99	96	90	焼結せず
	3Y-ZrO <sub>2</sub>	22	63	83	94	100	100	100	100	92	焼結せず

\*: 比較例

Pyrexガラスの  
離型性試験 : 720℃/10MPaの加圧条件で、60secプレスし  
た。

## 【実施例 5】

## 【0042】

市販の平均粒径 0.5 μm の SiC 粉末に、焼結助剤として 2.5 wt % の Y<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 粉末と 1 wt % の Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 粉末を加え、更に平均粒径 3 μm の金属 CrN 粉末を 20 wt %、平均粒径 5 μm のグラファイト粉末を 40 wt % 添加した粉末を 0.1 MPa の窒素雰囲気中において、SiC 製ボールを用いたボールミル装置により加速度 150 G で 12 時間かけて混合を行った。

## 【0043】

得られた二次複合粒子粉末を XRD にて定性分析を行ったところ、SiC、CrN、CrCN、CrC 及び C のブロードなピークを確認することができた。また、この二次複合粒子粉末を透過電子顕微鏡で観察した結果、平均粒径は 30 nm 以下であった。

## 【0044】

次に前記二次複合粒子粉末を表9に示す条件で真空雰囲気中で焼結してセラミックス複合材料を得た。この際の温度測定は、ダイス表面の温度を二色温度計で測定した。

## 【0045】

## 【表9】

焼結時に採用した温度・圧力条件	
焼結温度	焼結圧力
400℃*	100MPa*
600℃*	200MPa
800℃	500MPa
1000℃	1000MPa
1200℃	5000MPa
1400℃	10000MPa
1500℃	*: 比較例
1600℃*	

## 【0046】

得られたセラミックス複合材料に研削、ラッピング処理を施した後、Helima社製Pyrex光学ガラスを型成形した際の離型性評価を確認するため、Pyrexガラスを720℃/10MPaの条件でプレスした後の離型状態を実施例2と同様に500回の成形試験を行って評価した。以上の結果を表10に示す。

## 【0047】

## 【表10】

Pyrexガラスの 離型性(%)		焼結圧力(MPa)					
		100*	200	500	1000	5000	10000
焼結温度(℃)	400*	焼結せず	焼結せず	焼結せず	破損	破損	破損
	600*	破損	破損	破損	43	66	69
	800	破損	90	95	100	100	100
	1000	13	91	96	100	100	100
	1200	15	93	97	100	100	100
	1400	16	92	99	100	100	100
	1500	17	92	99	100	100	100
	1600*	15	18	16	22	21	23

\*: 比較例

Pyrexガラスの  
離型性試験 : 720℃/10MPaの加圧条件で、60secプレスした。  
テスト回数n=500

## 【0048】

表10の結果より、焼結温度800～1500℃、焼結圧力200MPa以上の条件を用いて得た焼結体とPyrexガラスとの離型性は良好であることが判明した。しかし焼結温度1600℃になると、粒成長が促進されて離型性が著しく低下する。また、焼結温度600℃で焼結圧力1000MPa以上の場合は離型性を示すが、それ以下の焼結圧力

で得られた焼結体を用いると、成形中の加圧力に型が耐えられず破損した。そして焼結温度 400℃となると焼結体を得ることが困難となる。

【産業上の利用可能性】

【0049】

本発明のセラミックス複合材料は優れた耐摩耗性、低摩擦性及びガラス、樹脂、セラミックス等との高い離型性を有するため、切削工具、摺動部材、モールド形材料としての利用性が高い。

【書類名】要約書

【要約】

【課題】 切削工具、摺動部材、モールド型材料等に適した高耐摩耗・低摩擦のセラミック材料を提供すること。

【解決手段】 平均結晶粒径が30nm以下の、炭素を主成分とする相とセラミックス相（但し、炭素を除く）とからセラミックス複合材料を構成する。セラミックス相は、Al, Si, Ti, Zr, Hf, V, Nb, Ta, Cr, Mo, Wの窒化物、炭化物、酸化物、複合窒化物、複合炭化物、複合酸化物、炭窒化物、酸窒化物、炭窒酸化物及び炭酸化物よりなる群から選ばれる少なくとも1種である。この複合材料は、原料粉末を焼結温度800～1500℃、焼結圧力200MPa以上で焼結することによって得られる。

【選択図】 なし

特願 2003-368715

出願人履歴情報

識別番号

[000002130]

1. 変更年月日  
[変更理由]

1990年 8月29日

新規登録

住 所  
氏 名

大阪府大阪市中央区北浜四丁目5番33号  
住友電気工業株式会社